

|  |   |  |  |
|--|---|--|--|
| <p>FLASHCARD 1</p> <p><b>Quels sont les trois états de la matière ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>  | <p>FLASHCARD 2</p> <p><b>Qu'est-ce que le modèle particulaire ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>   | <p>FLASHCARD 3</p> <p><b>Quelles sont les propriétés de l'état solide ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>                            | <p>FLASHCARD 4</p> <p><b>Quelles sont les propriétés de l'état liquide ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>                                       |
| <p>FLASHCARD 5</p> <p><b>Quelles sont les propriétés de l'état gazeux ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>  | <p>FLASHCARD 6</p> <p><b>Qu'est-ce qu'un changement d'état ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>  | <p>FLASHCARD 7</p> <p><b>Nommer les changements d'état.</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>  | <p>FLASHCARD 8</p> <p><b>Quelle est l'unité de la température ? Comment la mesure-t-on ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>                       |
| <p>FLASHCARD 9</p> <p><b>À quelle température l'eau pure bout-elle et se solidifie ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>   | <p>FLASHCARD 10</p> <p><b>Qu'est-ce qui se conserve et ne se conserve pas lors d'un changement d'état ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p> | <p>FLASHCARD 11</p> <p><b>Qu'est-ce que la dilatation thermique ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>                                  | <p>FLASHCARD 12</p> <p><b>Quel est la principale cause de la montée du niveau des océans ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>                     |
| <p>FLASHCARD 13</p> <p><b>Quelle est la différence entre banquise et glacier ? Lequel contribue à la montée du niveau des océans ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p> | <p>FLASHCARD 14</p> <p><b>Comment évolue la température lors du changement d'état d'un corps pur ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p>      | <p>FLASHCARD 15</p> <p><b>Comment savoir si un corps est pur grâce à un graphique de température ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p> | <p>FLASHCARD 16</p> <p><b>Lors de la vaporisation de l'eau pure, à quel état de la matière trouve-t-on l'eau ?</b></p> <p>CHAPITRE 4</p> |

|  |  |  |  |
|--|--|--|--|
| <p>Pas de forme propre, particules proches (compact) mais désordonnées.</p>  | <p>Forme propre, particules proches (compact) et ordonnées.</p>  | <p>Un modèle qui représente la matière comme composée de particules.</p>   | <p>Solide, liquide et gazeux.</p>  |
| <p>La température a pour unité le degré Celsius (<math>^{\circ}\text{C}</math>) et on la mesure avec un thermomètre.</p> | <ul style="list-style-type: none"> <li>• Fusion (solide à liquide),</li> <li>• Solidification (liquide à solide),</li> <li>• Vaporisation (liquide à gazeux),</li> <li>• Condensation liquide ou liquéfaction (gazeux à liquide),</li> <li>• Sublimation (solide à gazeux),</li> <li>• Condensation solide (gazeux à solide).</li> </ul> | <p>Passage d'un état physique de la matière à un autre.</p>  | <p>Pas de forme propre, pas de volume propre (compressible), particules dispersées et désordonnées.</p>  |
| <p>La dilatation thermique des océans dû à une augmentation de leur température.</p>                                     | <p>L'augmentation du volume d'un matériau lorsqu'il est chauffé.</p>   | <ul style="list-style-type: none"> <li>• La masse se conserve.</li> <li>• Le volume ne se conserve pas.</li> </ul> | <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vaporisation: À <math>100^{\circ}\text{C}</math> sous pression normale.</li> <li>• Solidification: À <math>0^{\circ}\text{C}</math> sous pression normale.</li> </ul>   |
| <p>Sous forme de mélange eau liquide + vapeur d'eau</p>  | <p>S'il existe des paliers de température lors des changements d'état.</p>   | <p>Elle reste constante pour un corps pur (palier de température).</p>   | <ul style="list-style-type: none"> <li>• Banquise: mer gelée.</li> <li>• Glacier: eau gelée sur le continent.<br/>Seuls les glaciers contribuent à la montée du niveau des océans lorsqu'ils fondent.</li> </ul> |